

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number : 2000-090733

(43)Date of publication of application : 31.03.2000

(51)Int.Cl.	H01B 1/16 H01L 31/04
-------------	-------------------------

(21)Application number : 10-279356

(71)Applicant : MURATA MFG CO LTD

(22)Date of filing : 14.09.1998

(72)Inventor : TSUGIMOTO SHINICHI

(54) CONDUCTIVE PASTE, AND SOLAR BATTERY USING IT**(57)Abstract:**

PROBLEM TO BE SOLVED: To provide conductive paste that can uniformly form an Al-Si eutectic structure layer without clearance on the boundary between an back surface electrode and a p-type Si semiconductor substrate and can improve conversion efficiency of a solar battery, and provide the solar battery having an electrode formed using the conductive paste.

SOLUTION: In conductive paste formed by mixing Al powder, glass frit, and vehicle, as the glass frit, mixture of Bi₂O₃: 30-70 mol%, B₂O₃: 20-60 mol%, SiO₂: 10-50 mol% is used. Contents of the glass frit is 0.5-10 vol% for Al powder. An electrode of a solar battery is formed by coating and baking the conductive paste.

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office

(19) 日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報 (A)

(11) 特許出願公開番号

特開 2 0 0 0 - 9 0 7 3 3

(P 2 0 0 0 - 9 0 7 3 3 A)

(43) 公開日 平成12年3月31日 (2000. 3. 31)

(51) Int. Cl. ⁷	識別記号	F I	テーマコード (参考)
H 0 1 B	1/16	H 0 1 B	1/16 A 5F051
H 0 1 L	31/04	H 0 1 L	31/04 H 5G301

審査請求 未請求 請求項の数 3 F D (全 7 頁)

(21) 出願番号	特願平10-279356	(71) 出願人	000006231 株式会社村田製作所 京都府長岡京市天神二丁目26番10号
(22) 出願日	平成10年9月14日 (1998. 9. 14)	(72) 発明者	次本 伸一 京都府長岡京市天神二丁目26番10号 株式 会社村田製作所内
		(74) 代理人	100092071 弁理士 西澤 均
		F ターム (参考)	5F051 CB27 FA10 FA15 FA24 FA30 GA04 5G301 DA03 DA04 DA34 DA36 DA37 DA38 DA42 DD01

(54) 【発明の名称】 導電性ペースト及びそれを用いた太陽電池

(57) 【要約】

【課題】 裏面電極と p 型 S i 半導体基板の界面に、A l - S i 共晶組織層を隙間なく均一に形成させることが可能で、太陽電池の変換効率を向上させることが可能な導電性ペースト及び該導電性ペーストを用いて形成した電極を有する太陽電池を提供する。

【解決手段】 A l 粉末と、ガラスフリットと、ビヒクルとを配合してなる導電性ペーストにおいて、ガラスフリットとして、B i ₂ O ₃ : 3 0 ~ 7 0 mol %、B ₂ O ₃ : 2 0 ~ 6 0 mol %、S i O ₂ : 1 0 ~ 5 0 mol %を配合したものをを用いる。また、ガラスフリットの含有量を、A l 粉末に対して 0 . 5 ~ 1 0 vol %とする。また、太陽電池の電極を、上記導電性ペーストを塗布して焼き付けることにより形成する。

【特許請求の範囲】

【請求項 1】 p 型 S i 半導体基板上への電極形成用の導電性ペーストであって、

A l 粉末と、ガラスフリットと、ビヒクルとを含有し、かつ、

ガラスフリットが、

$B i_2O_3$: 30 ~ 70 mol%

B_2O_3 : 20 ~ 60 mol%

$S i O_2$: 10 ~ 50 mol%

を含有するものであることを特徴とする導電性ペースト 10

【請求項 2】 前記ガラスフリットの含有量が、A l 粉末に対して 0.5 ~ 10 vol% であることを特徴とする請求項 1 記載の導電性ペースト

【請求項 3】 請求項 1 又は 2 記載の導電性ペーストを塗布して焼き付けることにより形成された電極を備えていることを特徴とする結晶系 S i 太陽電池。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【発明の属する技術分野】 本願発明は、半導体用電極、特に結晶系 S i 太陽電池の p 型 S i 半導体基板に電極を形成する場合に用いるのに適した導電性ペースト、及び該導電性ペーストを用いて形成した電極を備えた太陽電池に関する。 20

【0002】

【従来の技術】 p 型 S i 半導体基板上に電極が形成された電子部品の一つに、S i 単結晶を用いた p n 接合型太陽電池がある。この太陽電池は、図 2 に示すように、一方の面（受光面）に P、S b などのドナー元素を拡散させて所定深さの n 型不純物層 2 を形成した p n 接合を有する p 型 S i 半導体基板 1 の受光面 11 に、グリッド状の受光面電極 3 を形成するとともに、p 型 S i 半導体基板 1 の裏面 12 側のほぼ全面に裏面電極 4 が形成された構造を有している。なお、受光面電極 3 としては、T i 電極や A g 電極などが一般的に用いられており、裏面電極としては A l 電極が一般的に用いられている。そして、裏面電極 4 として A l 電極を形成した場合、p 型 S i 半導体基板 1 と裏面電極（A l 電極）4 の界面には、A l - S i 共晶組織層 5 が形成され、さらに、A l - S i 共晶組織層 5 と p 型 S i 半導体基板 1 との界面には p + 層 6 が形成されている。 30

【0003】 ところで、上記受光面電極 3 及び裏面電極 4 は、太陽電池の開発当初においては蒸着法により形成されていたが、近年、高価な設備を必要とせず低コストで裏面電極を形成することが可能な厚膜電極が一般的に用いられるに至っている。なお、厚膜電極は、通常、導電成分である金属粉末と結合材であるガラス粉末（ガラスフリット）、及び各種の添加物をビヒクルに分散させた導電性ペーストをスクリーン印刷などの方法により基板上に塗布した後、焼成することにより形成される。

【0004】 なお、p 層用（裏面電極用）の厚膜電極と 50

しては、上述のように、A l を導電成分とするものが一般的であるが、これは、導電性ペースト中の A l が焼成時に p 型 S i 半導体基板 1 中の S i と反応して、裏面電極 4 と p 型 S i 半導体基板 1 の界面に A l - S i 共晶組織層 5 を形成すると同時に、この A l - S i 共晶組織層 5 と p 型 S i 半導体基板 1 の界面の、p 型 S i 半導体基板 1 側に p + 層 6 を形成し、この p + 層 6 の存在によって裏面電極 4 のオーミック性が向上し、低接触抵抗の裏面電極 4 が得られるとともに、p + 層 6 が少数キャリアに対する電位障壁として働くため、欠陥密度の高い電極界面部での再結合を抑制する効果が得られることによる。 10

【0005】 したがって、太陽電池において、高い変換効率を得るためには、これらの効果を最大限に引き出すことが必要であり、そのためには、均一な p + 層を形成させること、すなわち、A l - S i 共晶組織層を隙間なく均一に形成させることが望ましい。

【0006】

【発明が解決しようとする課題】 しかし、P b O 系のガラスフリットを用いた、従来の導電性ペーストを用いて裏面電極を形成した場合、図 5 に示すように、A l - S i 共晶組織（層）5 が島状に形成され、裏面を隙間なく均一に p + 層 6 で被覆することができず、太陽電池特性を最大限に引き出すことができないという問題点がある。

【0007】 本願発明は、上記問題点を解決するものであり、p 型 S i 半導体基板上に塗布して焼成することにより厚膜電極を形成した場合に、電極と基板の界面に A l - S i 共晶組織層を隙間なく均一に形成させることが可能で、太陽電池の変換効率を向上させることが可能な導電性ペースト及び該導電性ペーストを用いて形成した電極を備えた変換効率の高い太陽電池を提供することを目的とする。

【0008】

【課題を解決するための手段】 上記目的を達成するために、本願発明（請求項 1）の導電性ペーストは、p 型 S i 半導体基板上への電極形成用の導電性ペーストであって、A l 粉末と、ガラスフリットと、ビヒクルとを含有し、かつ、ガラスフリットが、

$B i_2O_3$: 30 ~ 70 mol%

B_2O_3 : 20 ~ 60 mol%

$S i O_2$: 10 ~ 50 mol%

を含有するものであることを特徴としている。 40

【0009】 上記のように、 $B i_2O_3$: 30 ~ 70 mol%、 B_2O_3 : 20 ~ 60 mol%、 $S i O_2$: 10 ~ 50 mol% を含有するガラスフリットを配合した導電性ペーストを塗布、焼き付けして電極を形成することにより、焼成時に導電性ペースト（電極）と p 型 S i 半導体基板との間に A l - S i 共晶組織層が隙間なく均一に形成され、電極塗布部の全面に隙間なく p + 層を形成すること 50

が可能になる。したがって、本願発明の導電性ペーストを用いて裏面電極を形成することにより、従来のPbO系ガラスフリットを用いた導電性ペーストを用いて裏面電極を形成した場合に比べて、太陽電池特性を向上させることが可能になる。

【0010】なお、ガラスフリットの各成分の割合を上記の範囲にしたのは、

- ① Bi_2O_3 の割合が30mol%未満の領域、及び B_2O_3 の割合が60mol%を超える領域では、熔融温度が高いため、ガラスの作製が困難であること、
- ② B_2O_3 の割合が20mol%未満の領域では、結晶化しやすい不安定なガラスしか得られないこと、
- ③ SiO_2 の割合が50mol%を超える領域では、ガラスの軟化点が高いため、焼成中に導電性ペーストが軟化流動せず、ガラスの添加効果が不十分になることなどの理由による。

【0011】また、請求項2の導電性ペーストは、前記ガラスフリットの含有量が、Al粉末に対して0.5～10vol%であることを特徴としている。

【0012】ガラスフリットの含有量をAl粉末に対して0.5～10vol%の範囲とすることにより、焼成時に、電極とp型Si半導体基板の界面に、均一なAl-Si共晶組織層を確実に生成させて、電極塗布部の全面に隙間なくp+層を形成することが可能になり、本願発明をより実効あらしめることができる。

【0013】また、本願発明（請求項3）の太陽電池は、請求項1又は2記載の導電性ペーストを塗布して焼き付けることにより形成された電極を備えていることを*

*特徴としている。

【0014】請求項1又は2記載の導電性ペーストを塗布して焼き付けることにより形成した電極を備えた太陽電池においては、電極塗布部の全面に隙間なくp+層が形成されるため、従来のPbO系ガラスフリットを含む導電性ペーストを用いて電極を形成した太陽電池に比べて、変換効率を向上させることが可能になる。

【0015】

【発明の実施の形態】以下、本願発明の実施の形態を示して、その特徴とするところをさらに詳しく説明する。なお、この実施形態では、太陽電池用のp型Si半導体基板に電極を形成する場合に用いられる導電性ペーストを例にとって説明する。

【0016】〔ガラスフリットの調製〕以下の手順で、表1及び図1に示す各種のガラスフリットを調製した。まず、表1及び図1に示す組成となるように、ガラスフリットの出発原料である H_3BO_3 、 SiO_2 、 Bi_2O_3 を調合し、アルミナ製のるつぼに入れて1100℃の炉中に一時間放置し、完全に熔融させた。その後、熔融した原料を炉から取り出し、直ちに純水中に投入してガラス化させた。そして、得られたビーズ状のガラスをボールミルで湿式で微粉碎し、乾燥させることにより、表1に示すような組成を有するガラスフリット（試料番号1～6）を得た。なお、図1に●で示した組成の試料も作成したが、試料が完全に熔融せず、ガラス化が困難であったため、評価の対象とはしなかった。

【0017】

【表1】

試料番号 (図1中の番号)	ガラスフリット組成			変換効率 (%)
	Bi_2O_3	B_2O_3	SiO_2	
1	30	60	10	12.4
2	30	40	30	12.7
3	50	40	10	12.5
4	30	20	50	11.6
5	50	20	30	11.8
6	70	20	10	11.4
従来品	PbO系ガラスフリット			10.9

【0018】図1は、表1の各試料の、 B_2O_3 、 SiO_2 、 Bi_2O_3 の割合を示す三成分系状態図であり、図1の番号は、表1の試料番号と対応している。

【0019】〔導電性ペーストの調製〕次に、上記のガラスフリット（試料番号1～6）を用い、以下に示す手順で導電性ペーストを調製した。まず、Ag粉末、上記のガラスフリット、ビヒクルを以下の割合で配合する。

Ag粉末 : 20vol%
ガラスフリット : 3vol%
ビヒクル : 76vol%

そして、上記の割合で配合された原料を、3本ロールミ

ルで分散して評価用試料である導電性ペースト（電極ペースト）を得た。

【0020】なお、この実施形態では、Ag粉末として、粒径3～5 μm のものをい、ビヒクルとしては、ターピネオールにエチルセルロースを15重量%の割合で溶解させたものを使用した。

【0021】〔太陽電池の作製〕まず、図3(a)に示すように、浅いpn接合を形成し、14mm×14mm×0.5mmのサイズにカットしたp型Si半導体基板（Siウエハ）1の受光面（n+層側）11に、Ag粉末を導電成分とする導電性ペースト3aをスクリーン印刷法によ

り印刷するとともに、図3(b)に示すように、p型Si半導体基板(Siウエハ)1の裏面12のほぼ全面にAl粉末を導電成分とする上記導電性ペースト4aをスクリーン印刷法により印刷した。そして、受光面11及び裏面12に導電性ペースト3a, 4aが印刷されたp型Si半導体基板(Siウエハ)1を、150℃で乾燥した後、近赤外炉において750℃で焼成して受光面電極3及び裏面電極4を形成することにより、図2及び図3に示すような太陽電池(太陽電池セル)を作製した。なお、この太陽電池は、図2に示すように、受光面11側にP、Sbなどのドナー元素を拡散させて所定深さのn型不純物層2を形成したpn接合を有するp型Si半導体基板1の受光面11に、グリッド状の受光面電極3が形成されているとともに、p型Si半導体基板1の裏面12側のほぼ全面に裏面電極4が形成されており、p型Si半導体基板1と裏面電極4の界面には、Al-Si共晶組織層5が形成され、さらに、Al-Si共晶組織層5とp型Si半導体基板1との界面にはp+層6が形成された構造を有している。それから、特性測定のため、受光面電極3及び裏面電極4に導電接着剤を用いてリード線(図示せず)を取り付けた。

【0022】[太陽電池特性の評価] 上記のようにして作製した太陽電池について、ソーラーシミュレータを用いて、25℃、AM-1.5の条件で、太陽電池の変換効率を測定した。

【0023】表1に、ガラスフリットの組成と、そのガラスフリットを配合した導電性ペーストを用いて裏面電極を形成してなる太陽電池の変換効率との関係を示す。なお、比較のため、ガラスフリットとして従来のPbO系のガラスフリットを配合した導電性ペーストを用いて裏面電極を形成した太陽電池(従来品)の変換効率を表1に併せて示す。

*

ガラスフリット含有量 (vol%)	変換効率 (%)		
	ガラスフリットの種類		
	1	2	3
0.2	10.4	10.8	10.6
0.5	11.0	11.4	11.2
1	11.7	11.9	11.9
2	12.4	12.7	12.5
5	10.6	11.3	11.0
10	10.2	11.1	11.0
20	9.1	10.2	9.9

【0029】表2に示すように、ガラスフリットの含有量が0.5vol%未満になると、ガラスフリットの添加効果が不十分になり、また、10vol%を超えると、電極膜の比抵抗が高くなるため、ともに変換効率は劣化する。したがって、ガラスフリットの添加量は、0.5～

*【0024】表1に示すように、本願発明の実施形態にかかる導電性ペーストを用いて裏面電極を形成した太陽電池の場合、従来のPbO系のガラスフリットを配合した導電性ペーストを用いて裏面電極を形成した太陽電池に比べて変換効率が向上しており、特にB₂O₃の割合が高い領域では、変換率が20%近く向上することが確認された。

【0025】なお、図4(a)に、本願発明の実施形態にかかる導電性ペーストを用いて裏面電極4を形成した太陽電池の切断研磨断面を示し、図4(b)に、従来のPbO系のガラスフリットを配合した導電性ペーストを用いて裏面電極4を形成した太陽電池の切断研磨断面を示す。

【0026】図4(a), (b)より、本願発明の実施形態にかかる導電性ペーストを用いて裏面電極4を形成した太陽電池の場合、従来の導電性ペーストを用いて裏面電極を形成した従来の太陽電池に比べて、Al-Si共晶組織層5が隙間なく均一に形成されており、p+層の被覆率が向上することにより変換効率が向上したものと考えられる。

【0027】[導電性ペースト中のガラスフリット量と変換効率の関係について] 次に、ガラスフリットの含有量を変化させた導電性ペーストを用いて、上記実施形態の場合と同様にして太陽電池を作製し、その変換効率を測定した。表2に、導電性ペースト中のガラスフリットの含有量と変換効率の関係を示す。なお、表2では、ガラスフリットとして、表1の試料番号1, 2及び3の組成のものを用いた。なお、表2のガラスフリットの種類の欄の下側の欄の数値が表1の試料番号に対応している。

【0028】

【表2】

10vol%の範囲が好ましいことがわかる。

【0030】なお、本願発明は、上記実施形態に限定されるものではなく、導電性ペーストを構成する各材料の配合割合などに関し、発明の要旨の範囲内において、種々の応用、変形を加えることが可能である。

【0031】

【発明の効果】 上述のように、本願発明（請求項1）の導電性ペーストは、上述のように、 Bi_2O_3 ：30～70mol%、 B_2O_3 ：20～60mol%、 SiO_2 ：10～50mol%を含有するガラスフリットを用いているので、p型Si半導体基板に塗布して焼成した場合に、導電性ペースト（電極）とp型Si半導体基板との間にAl-Si共晶組織層が隙間なく均一に形成され、電極塗布部の全面に隙間なくp+層を形成することが可能になる。したがって、本願発明の導電性ペーストを用いて裏面電極を形成することにより、従来のPbO系ガラスフリットを用いた導電性ペーストを用いて裏面電極を形成した場合に比べて、太陽電池特性を向上させることが可能になる。

【0032】 また、請求項2の導電性ペーストのように、ガラスフリットの含有量をAl粉末に対して0.5～10vol%の範囲とした場合、焼成時に、電極とp型Si半導体基板の界面に、均一なAl-Si共晶組織層を確実に生成させて、電極塗布部の全面に隙間なくp+層を形成することが可能になり、本願発明をより実効あらしめることができる。

【0033】 また、本願発明（請求項3）の太陽電池は、請求項1又は2記載の導電性ペーストを塗布して焼き付けることにより形成した電極を備えた太陽電池においては、電極塗布部の全面に隙間なくp+層が形成されるため、従来のPbO系ガラスフリットを含む導電性ペ

ーストを用いて電極を形成した太陽電池に比べて、変換効率を向上させることができる。

【図面の簡単な説明】

【図1】 本願発明の導電性ペーストに用いられているガラスフリットを構成する Bi_2O_3 、 B_2O_3 、 SiO_2 の割合を示す三成分系状態図である。

【図2】 太陽電池の構造を示す図である。

【図3】 本願発明の一実施形態にかかる導電性ペーストを用いて作製した太陽電池を示す図であり、(a)は受光面側を示す図、(b)は裏面側を示す図である。

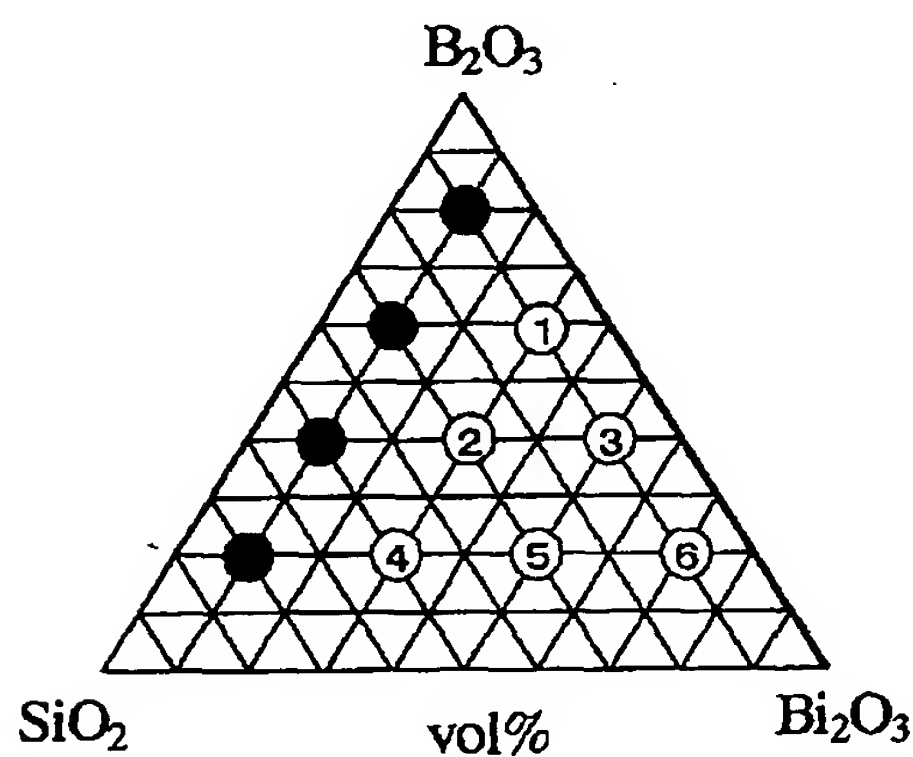
【図4】 (a)は本願発明の実施形態にかかる導電性ペーストを用いて裏面電極を形成した太陽電池の切断研磨断面を示す顕微鏡写真であり、(b)は従来の導電性ペーストを用いて裏面電極を形成した太陽電池の切断研磨断面を示す顕微鏡写真である。

【図5】 従来の導電性ペーストを用いて裏面電極を形成した太陽電池を模式的に示す図である。

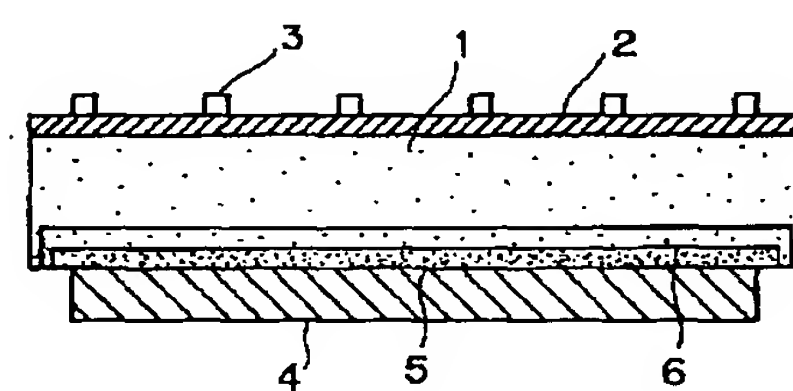
【符号の説明】

- | | |
|----|---------------|
| 1 | p型Si半導体基板 |
| 2 | n型不純物層 |
| 3 | 受光面電極 |
| 4 | 裏面電極 |
| 5 | Al-Si共晶組織層 |
| 6 | p+層 |
| 11 | p型Si半導体基板の受光面 |
| 12 | p型Si半導体基板の裏面 |

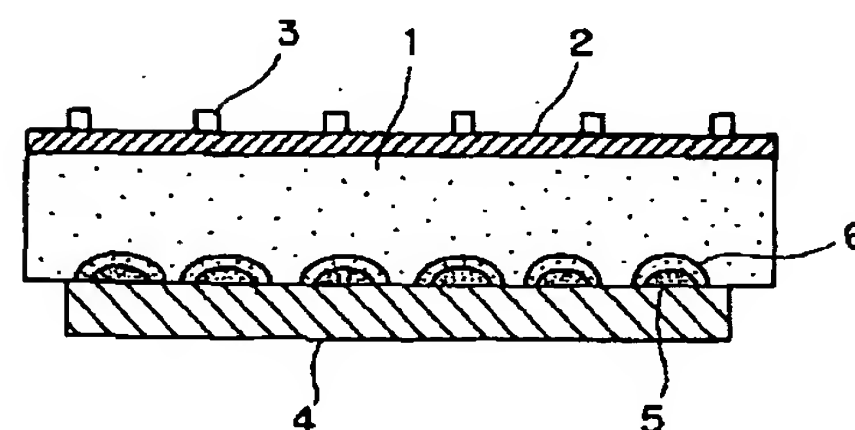
【図1】



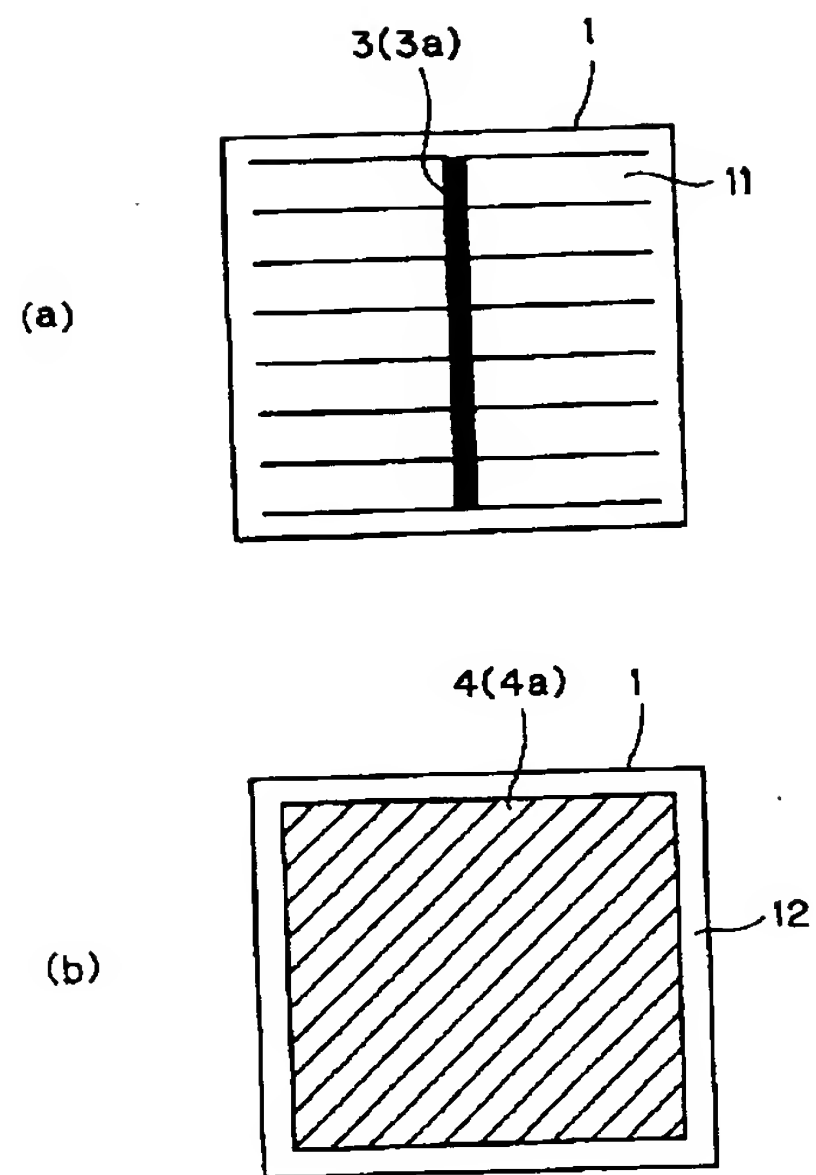
【図2】



【図5】



【図 3】



【図 4】

図面代用写真

